First Hit



L2: Entry 31 of 47

File: JPAB

Jul 14, 1992

PUB-NO: JP404193977A

DOCUMENT-IDENTIFIER: JP 04193977 A TITLE: METHOD FOR ELECTROPLATING

PUBN-DATE: July 14, 1992

INVENTOR-INFORMATION:

NAME

COUNTRY

OTA, HIROTOKU

ASSIGNEE-INFORMATION:

NAME

COUNTRY

NEC CORP

APPL-NO: JP02324814

APPL-DATE: November 27, 1990

INT-CL (IPC): C25D 5/00; H05K 3/18

## ABSTRACT:

PURPOSE: To reduce the dispersion of plating thickness and to reduce operations in an adverse environment by using an insoluble electrode as the anode of a plating bath, and executing the replenishment of copper in an electrodialysis bath.

CONSTITUTION: As an insoluble anode electrode, a platinum electrode 3 is set. By a cation exchange resin membrane 6 and an anion exchange resin membrane 7, it is partitioned into three small chambers. A copper electrode 11 is set in an anode chamber 8, and a platinum electrode 12 is set in a cathode chamber 10. A plating soln. 2 is fed to an intermediate chamber 9 by a pump 18. Furthermore, this plating soln. 14 is fed to a plating bath 1 by a pump 19. The compsn. of the plating soln. is constituted of 200g/l sulfuric acid, 70g/l penta hydrate of copper sulfate and 60ppm chlorine. Moreover, the compsn. of a copper compound ag. soln. 13 in the anode chamber 8 is constituted of 200g/l penta hydrate of copper sulfate, and 40g/l aq. soln. of sodium hydroxide 15 is poured into the cathode chamber 10. The result plating with 2.0A/dm2 current density and 25µm plating thickness for 57min is very

COPYRIGHT: (C) 1992, JPO&Japio

① 特許出願公開

# ⑫公開特許公報(A)

平4-193977

@Int. Cl. 5

識別記号 庁内整理番号

(3)公開 平成4年(1992)7月14日

C 25 D 5/00 H 05 K 3/18 6919-4K G 6736-4E

審査請求 未請求 請求項の数 1 (全4頁)

**90発明の名称** 電気めつき方法

**和特 顧 平2-324814** 

②出 願 平2(1990)11月27日

四代 理 人 弁理士 管野 中

月 細 1

1, 発明の名称

電気めっき方法

## 2. 特許請求の範囲

(1) 不溶性の陽極電極を設置されためっき槽と、 陸イオン交換樹脂膜及び陽イオン交換樹脂膜を 用いて陸極変、中間室、陽極室の3つの小部屋に 仕切られ、前紀陰極窓及び前記陽極室にそれぞれ 電極を設けた電気透析槽とを有し、

前記めっき槽と前記電気透析槽の前記中間室と の間にめっき液の循環機構を設け、

前記めっき槽及び前記電気透析槽の前記中間窓にめっき複を満たし、前記電気透析槽の前記監査 金さに電解質溶液を満たし、前記器基準の情報を を含む電解質溶液を満たし、前記部語環機構により 前記めっき槽と前記電気透析槽の前記中間記をの ので、前記めっき被を循環させ、水に、前記めっ き槽にあっきた裏に取り付けた基板を浸透問し、向 記めっき槽の前記階極電極と前記器板との前 記めっき槽の前記階極電極と前記器板との前 記めっき機し、これと同時に前記電気透析槽の前 記版極率及び陽極窓それぞれに設けた電極間に、 前記めっき槽で流した直流電流と同じ値の直流電 流を流して被めっき体に電気めっきすることを特 数とする電気めっき方法。 発明の詳細な説明

3. 考案の詳細な説明

### [産業上の利用分野]

本発明は電気めっき方法に関し、特に印刷配線 板の電気めっき方法に関する。-

#### [従来の技術]

従来の印刷配線板の電気めっき方法は、第3図に示すように、めっき槽1に、例えば硫酸及び硫酸鋼を含むめっき被2を減たす。次に帰帳電紙として網ボール25。25、をアノードケース26。 26、に入れ、さらにこれらをアノードバック27、27、に入れ、めっき槽1に浸漬する。

次に、所望の箇所に穴あけを施し、無電解のつき処理を行った基板4をめっき治具に取り付け、めっき槽1に没读する。次に、網ボール25,251を職権、基板4を陰極として直流電流を流す。これによって網ボール25,251より網イオン

がめっき液2中に溶解し、基板4に網が折出され

# [発明が解決しようとする課題]

この従来の電気めっき方法では、陽極として網ボールを使用しているため、めっきを行うことにより網が溶解し、網ボールの表面積が徐々に小さくなるため、陽極の表面積を一定にすることが困難であり、めっき液の組成の変動や電流密度の分析が不均一になる。

また、飼ポールを補給するときに、めっき槽上 での磁酸雰囲気、高電流、重い飼ポールの運搬等 の環境、作業性が悪い。

本発明の目的は、めっき液の組成の変動や電流 密度の分布の不均一をなくし、悪影響下での作案 を減らす電気めっき方法を提供することにある。 (課題を解決するための手段)

前記目的を達成するため、本発明に係る電気の つき方法においては、不搭性の隔極電極を数数されためっき機と、

陰イオン交換樹脂膜及び陽イオン交換樹脂膜を

$$C u^{**} + 2 e^{-} \rightarrow C u^{*}$$
 ... (1)

陽極である不溶性電極側では、次の (2) 式の 反応が起こる。

 $H_1O \rightarrow 2H^+ + \frac{1}{2}O_1 + 2e^- \cdots (2)$ 

次に、陸イオン交換樹脂膜及び陽イオン交換樹 脂膜を用いて、陸極室,中間室,陽極室の3つの 小部周に仕切られた電気透析槽を数け、陽極室及 用いて陰極窯,中間窯,陽極窯の3つの小部屋に 仕切られ、前記陰極窯及び前記聯極窯にそれぞれ 電極を設けた電気透析槽とを有し、

前記めっき槽と前記電気透析槽の前記中間室と の間にめっき液の循環機構を設け、

## [作用]

めっき槽及び電気透析槽の中間室にめっき液を

び陰極室に電極を整置する。中間室にはめっき液 を満たし、陽極窒には何イオンを含む電解質溶液、 例えば硫酸網水溶液を満たし、陰極窒には電解質 溶液、例えば水酸化ナトリウム水溶液を満たす。

そして、阿電極関に直流電流を減すと、隔極室 から中間室へ帰イオン交換樹脂瞑を通って、網イ オンが選択的に移動する。また、陰極室から中間 室へ降イオン交換樹脂瞑を通って、水酸イオンが 選択的に移動するが、めっき被中の水業イオンに よって中和される。

次に、前述しためっき槽と、この電気透析槽の 中間室とを配管でつなぎ、めっき液を環境することにより、めっき槽内でめっき反応により消費される網イオンを電気透析槽の中間室内で蓄積される網イオンにより補なうことができる。

番極変を摘たす何イオンを含む電解質溶液の鍋 イオン濃度を高くすることにより、めっき液が満 たされている中間変へ移動する陽イオンはほとん ど銅イオンのみとなる。

従って、めっき槽で流す電流値と電気透析槽で

流す電流値を等しくしてやれば、めっきの折出で 消費した網イオンの最と電気透析槽で中間室に移 動した網イオンの最は等しくなるため、めっき被 中の網機度は常に一定である。

また、めっき槽と電気透析槽の電鉄値を等しくすることにより、めっき槽内の陽便で発生する水業イオンと、電気透析槽の陰極室から中間をあめ、めっき液中の碳酸濃度も常に一定となる。従って、以上の方法により、めっきをすることが可能となった。、以上の間隔極電極の面積は常に一定であるため、電機密度の分布が常に均一である電気のっきができる。

#### (実施例)

次に、本発明の実施例について図面を参照して 説明する。

#### (実施例1)

第1図は、本発明の実施例1を示す概略図である。

また、電気透析槽5の陽極室8に入れた網化合物水溶液13の組成は、硫酸網五水塩200g/ 2であり、陰極窒10には40g/2の水酸化ナトリウム水溶液15を入れる。

めっき前後における硫酸素度、解薬度を分析したところ、それぞれ200g/g,70g/g( 硫酸酮五水塩として)であり、めっき前後での変化は見られなかった。また、基板のめっき厚の分布を調べたところ、パラツキが小さく非常に良好であった。

## (実施例2)

次に、めっき槽 1 及び電気透析槽 5 の中間室 9 にめっき被 2 。 1 4 を満たし、ポンプ 1 8 。 1 9 を動かし、めっき被 2 。 1 4 を循環させる。 使用しためっき被 2 。 1 4 の組成は、碳酸 2 0 0 g / g 。 硫酸倒五水塩 7 0 g / g 。 塩素 6 0 p p m である。

第2回は、本発明の実施例2を示す機略図である。

実施例1では、個イオンの補給額として電気透析槽5の階極 28内に設置した網電極11より電流を波すことにより制が溶解するが、実施例2では、電気流析槽5の階極 28に設置する電極は自金電極 24とし、網化合物水溶液23が入れてある網補光槽22を設け、ポンプ21を通して電気流析槽5の陽極 28に刷を補給している。その他の装度の構成は実施例1と同じである。

めっき前後における破骸濃度、銅濃度を分析したところ、両成分ともめっき前後での変化は見っれず、また甚板のめっき厚のパラツキも小さく、 非常に良好であった。

また、めっき条件を変更しても本発明の効果は 認められる。

## [発明の効果]

以上説明したように本発明は、めっき槽の帰極 に不溶性の電極を用い、斜の補充を電気透析槽で 行っているため、浴組成の変動がなく、めっき厚 のパラツキも小さく、また悪環境下での作業が減 少するという効果を有する。

# 4. 図面の簡単な説明

第1回、第2回は、本発明の実施例による職気 めっき方法を示す機略図、第3図は、従来の電気 めっき方法を示す概略図である。

1…めっき槽

2: 14…めっき被

3, 3', 12, 24…白金電極 4…基板

5 … 電気透析槽

6…陽イオン交換樹脂膜

7 … 除イオン交換樹脂膜 8 … 陽極室

9 … 中間室

10…除極室

1 1 … 網 質 極

13,23…銅化合物水溶液

15…水酸化ナトリウム水溶液 16…直流電源

17…リード線

18, 19, 21…ポンプ

20…フィルター

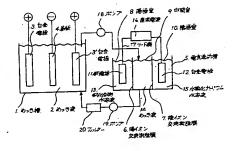
2 2 … 網補充槽

25, 25' …何ポール

26.26 …アノードケース

27, 27' ... アノードバック

日本質気株式会社



第 1 図

